			مرين الأول <u>(8ن)</u>	الت			
			,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,			1)اتمم الفراغ بما يناسب:	
0,5		واحدا أو أكثر ِ	إلكترونا	- ينتج عن ذرة أو مجموعة من الذرات			
0,5		واحدا أو أكثر.	- ينتجعن ذرة أو مجموعة من الذرات <u>ال</u> كترونا واد				
0,5	- تتكون أغلب الأجسام المستعملة في حياتنا اليومية من ثلاث مجمو عات أساسية:						
			e de .			و	
0,5	- يمكن لنفس						
0,5 0,25	 الألمنيوم.	حاجز وقائے ضد	ده ۱۲ نوهنیوم <del>منکمی منکمی</del> هواء و الماء و هی بذلك تعتبر	_			
0,5	., 3.	<u> </u>	#			ـ يرمز للإلكترون بالرمز	
						2) املأ الجدول التالي:	
	أوكسيد الألمنيوم				أوكسيد الفلز		
1,25			Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		الصيغة الكيميائية لأوكسيد الفلز		
, -					معادلة أوكسيد الفلز		
	3) صنف في جدول الأنواع الكيميائية التالية: -H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> ,H <sup>+</sup> ,OH <sup>-</sup> ,C1,F						
	الذرة		أنيون		ون		
2,5		متعدد الذرات	أحادي الذرة	ت	متعددالذرا	أحادي الذرة	
)-			At a section to the section of the s			1 1	
			ەناقدە،خسب،مقلام،رىك.	،،رجاج،فو لاد	ئيمايلي: علبه، حانم	4) ميز الأجسام عن المواد ا الأجسام:	
1				,		الا جسامالمو اد:	
			تمرين الثاني(8ن)	1	••••••		
			<u>(00)6 0.5</u>	_	ر Z=9 هو F	I. العدد الذري لذرة الفلو	
0,5						1) حدد عدد إلكترونات ذرة	
						: e حدد بدلالة	
0,5					ور	أـ شحنة إلكترونات ذرة الفا	
0,5	واة ذرة الفلور					ب- شحنة نواة ذرة الفلور	
0,5					جوابك	ت- شحنة ذرة الفلور معللا .	
,							
1						3) تكتسب ذرة الفلور إلكترو	
1					،محددا نوعه:	أ- أكتب صيغة الأيون الناتج	
0,5	»- حدد عدد الكترونات الأيون الناتج.						
	أحسب بدلالة e ثم بالكولوم شحنة الأيون الناتج.					ت- أحسب بدلالة e ثم بالكو	
0,5							
	عا فاذ ٧ وطونا الأاه مدن					II. تأثير الهواء على فلز	
1			1) اعط إسم الفلز X ،ثم الصيغة الكيميائية للألومين.				
1	ب أو عدم الله الفارز						
0,5	2) أكتب معادلة التفاعل متوازنة						
0 =	عند تأكسد 130g من الفلز X نحصل على 160g من الجسم الناتج. أحسب كتلة الغاز المؤكسد						
0,5	•••••						

	III. أذكر خاصيتين تتميز بها كل مادة من المواد التالية:
0,5	- فلز الحديد : <u> </u>
	ـ بلاستيك
0,5	·····
1	- الزجاج
	الوضعية المشكلة: (4ن)
	موصعية المسترى أحمد قطعة من صوف الحديد (جيكس)،ثم قاس كتلتها فوجد 58g،فتركها بعد ذلك معرضة للأمطار عدة أيام،وبعد تجفيفها أصيب
	السرى الحمد تطعه من عموف العديد (جيمس) م عاس مسلم في وجدور 100 مفرطه بعد دنك معرطه تارمصار عدا أيام، وبعد تجديم الصيب بالحيرة و الذهول لما وجد كتلتها إز دادات ب11g و أصبحت تساوي 69g .
	بسيرة و المسون على المستهم إراد المستوي عامل المستوي على المستوي على المستاعدة عليها وكيفية الحد منها.
2	التفسير العلمي:
2	
1	العوامل المساعدة:
1	
1	الحد من الظاهر ة:
1	. 3 6
	{ ⊕+ <u> </u>